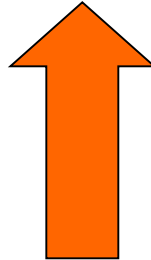


PENYIMPANAN & PENANGAN BAHAN KIMIA

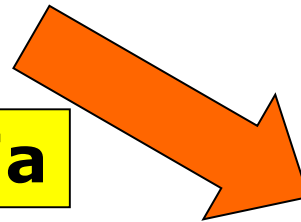
PENYIMPANAN BAHAN KIMIA: (CEGAH INTERAKSI BAHAN KIMIA)

Lingkungan

- panas, percikan api, air, uap air, hidratisasi, eksotermik
- oksigen (oksidasi)



Bahan Kimia



Bahan Lain

- oksidator dan reduktor
- Garam beracun + asam
- Logam + asam

Wadah

- Korosif : H_2SO_4 , HCl , NaOH
- Kebocoran : uap, gas beracun, interaksi antar bahan (inkompabilitas)





INTERAKSI BAHAN KIMIA (CONTOH)

- Acetic acid + Acetaldehyde
- Copper (II) sulphide + Cadmium chlorate
- Hydrogen peroxide + Iron (II) sulphide

Semua kombinasi tersebut akan mengakibatkan ledakan atau reaksi eksotermis !!!

BAHAN KIMIA YANG INKOMPATIBEL

	Asam, anorganik	Asam, oksidator	Asam, organik	Alkali (Basa)	Oksidator	Toksik, anorganik	Toksik, organik	Reaktif thdp air	Pelarut organik
Asam, anorganik			X	X		X	X	X	X
Asam, Oksidator			X	X		X	X	X	X
Asam, Organik	X	X		X	X	X	X	X	
Alkali (Basa)	X	X	X				X	X	X
Oksidator			X				X	X	X
Toksik, anorganik	X	X	X				X	X	X
Toksik, organik	X	X	X	X	X	X			
Reaktif thdp air	X	X	X	X	X	X			
Pelarut Organik	X	X		X	X	X			

X = Inkompatibel - jangan disimpan bersama-sama



Penyimpanan Bahan Kimia Berbahaya

Contoh : PENYIMPANAN BAHAN MUDAH TERBAKAR





Periksa secara berkala, apakah ada bahan kimia yang mengalami kerusakan, kebocoran atau kadaluarsa